

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 09-202642

(43)Date of publication of application : 05.08.1997

(51)Int.Cl.

C03C 3/247
 C03C 4/12
 C09K 11/72
 C09K 11/73
 G02F 1/1335

(21)Application number : 08-085096

(71)Applicant : SUMITA KOGAKU GLASS KK

(22)Date of filing : 08.04.1996

(72)Inventor : YAMAZAKI MASAOKI
 OTSUKA MASAOKI
 NAGAHAMA SHINOBU
 SAWANOBORI SHIGETO

(30)Priority

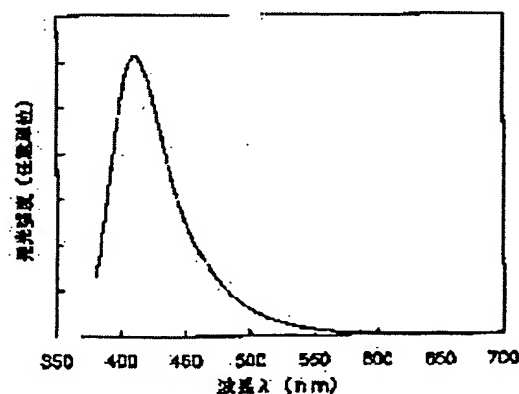
Priority number : 07302892 Priority date : 21.11.1995 Priority country : JP

(54) FLUOROPHOSPHATE SALT FLUORESCENT GLASS EXHIBITING VISIBLE FLUORESCENT LIGHT

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To produce fluorophosphate salt glass exhibiting strong blue fluorescent light.

SOLUTION: This fluorophosphate salt fluorescent glass exhibiting fluorescent light in a visible light region by excitation with UV light contains at least phosphorus(P), oxygen(O) and fluorine(F) as the constituting components of the glass material, and essentially contains at least one kind selected from the group consisting of divalent europium, terbium and (samarium + manganese) (but essentially contains the divalent europium and further essentially at least one kind of the samarium and manganese, when containing the terbium). The fluorophosphate salt fluorescent glass essentially containing the europium and exhibiting blue fluorescent light, and the fluorophosphate salt fluorescent glass essentially containing the europium and the terbium and further containing one or more kinds of the samarium and the manganese and exhibiting white fluorescent light are especially provided.



LEGAL STATUS

Date of request for examination] 03.02.2003

Date of sending the examiner's decision of rejection]

Kind of final disposal of application other than the
 examiner's decision of rejection or application
 converted registration]

Date of final disposal for application]

Patent number]

Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平9-202642

(43) 公開日 平成9年(1997) 8月5日

(51) Int.Cl. ⁶	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
C 0 3 C 3/247 4/12			C 0 3 C 3/247 4/12	
C 0 9 K 11/72 11/73	C P X	9636-4H 9636-4H	C 0 9 K 11/72 11/73	C P X
G 0 2 F 1/1335	5 3 0		G 0 2 F 1/1335 5 3 0	
審査請求 未請求 請求項の数 3 O L (全 16 頁)				

(21) 出願番号 特願平8-85096

(22) 出願日 平成8年(1996) 4月8日

(31) 優先権主張番号 特願平7-302892

(32) 優先日 平7(1995)11月21日

(33) 優先権主張国 日本 (J P)

(71) 出願人 391009936

株式会社住田光学ガラス

埼玉県浦和市針ヶ谷四丁目7番25号

(72) 発明者 山崎 正明

埼玉県浦和市針ヶ谷4丁目7番25号 株式
会社住田光学ガラス内

(72) 発明者 大塚 正明

埼玉県浦和市針ヶ谷4丁目7番25号 株式
会社住田光学ガラス内

(72) 発明者 永濱 忍

埼玉県浦和市針ヶ谷4丁目7番25号 株式
会社住田光学ガラス内

(74) 代理人 弁理士 内田 明 (外2名)

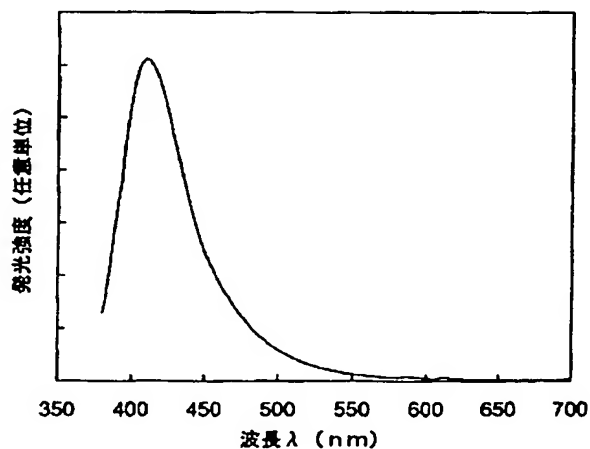
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 可視蛍光を呈するフッ磷酸塩蛍光ガラス

(57) 【要約】

【課題】 強い青色蛍光を呈するフッ磷酸塩ガラスを提供する。

【解決手段】 紫外線励起により可視域に蛍光を呈するガラス材料において、上記ガラス材料の構成成分として、少なくとも、リン (P)、酸素 (O) 及びフッ素 (F) を含み、蛍光材として2価のユウロピウム、テルビウム及び (サマリウム+マンガン) からなる群から選ばれる少なくとも1種 (ただし2価のユウロピウムは必須的に含み、テルビウムを含むときはサマリウムとマンガンは少なくとも1種を必須的に含む) を含むことを特徴とする可視蛍光フッ磷酸塩蛍光ガラス。特にユウロピウムを必須的に含む青色蛍光を呈するフッ磷酸塩蛍光ガラスとユウロピウムとテルビウムを必須的に含み、サマリウムとマンガンの1種以上を必須的に含む白色蛍光を呈するフッ磷酸塩蛍光ガラスを提供する。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 紫外線励起により可視域に蛍光を呈するガラス材料において、上記ガラス材料の構成成分として、少なくとも、リン(P)、酸素(O)及びフッ素(F)を含み、蛍光材として2価のユウロピウム、テルビウム及び(サマリウム+マンガン)からなる群から選ばれる少なくとも1種(ただし2価のユウロピウムは必須的に含み、テルビウムを含むときはサマリウムとマンガンは少なくとも1種を必須的に含む)を含むことを特徴とする可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス。

【請求項2】 構成成分が、モル%表示で、P 1~15%、Al 1~18%、Mg 0~12%、Ca 0~18%、Sr 0.5~21%、Ba 0~28%、Zn 0~3.5%、Eu 0.001~0.8%、Ln 0~6.5%、(但しLnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tb、Tmより選ばれる一種以上の原子)、Ce 0~0.2%、R 0~10%、(但しRは、Li、Na、Kより選ばれる一種以上の原子)、O 4~55%、F 15~70%、Cl 0~12%であり、青色蛍光を呈することを特徴とする請求項1に記載の可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス。

【請求項3】 構成成分が、モル%表示で、P 1~15%、Al 1~18%、Mg 0~12%、Ca 0~18%、Sr 1~21%、Ba 0~28%、Zn 0~3.5%、Eu 0.01~0.8%、Tb 0.2~4%、Sm 0~3%、Mn 0~1%、(但しSm、Mnは一種以上含む)、Ln 0~4%、(但しLnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tmより選ばれる一種以上の原子)、Ce 0~0.2%、R 0~3%、(但しRは、Li、Na、Kより選ばれる一種以上の原子)、O 4~55%、F 15~70%、Cl 0~10%であり、白色蛍光を呈することを特徴とする請求項1に記載の可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は目に見えない紫外線を高効率で視覚的に観察可能な可視光に変換する材料であり、エキシマレーザ等のレーザ光軸調整等に使用可能で、また、緑や赤色の蛍光ガラスと組み合わせてフルカラーの蛍光表示等への応用が可能な、強い青色蛍光を呈するフツ燐酸塩蛍光ガラス又はLCDのバックライトや表示装置に利用できる白色の蛍光を呈するフツ燐酸塩蛍光ガラス等の可視蛍光を呈するフツ燐酸塩蛍光ガラスに関する。

【0002】

【従来の技術】 希土類元素を使用した蛍光体は従来から幅広く実用化されている。主なものとしては、ランプ用蛍光体、ブラウン管用蛍光体等がある。また近年、赤外光を反ストークス的に可視光に波長変換する材料が盛ん

に研究されており、レーザ材料などへの応用が検討されている。3価のEuイオンは、赤色領域にスペクトル幅の狭い蛍光を示すことから、カラーブラウン管用、高演色蛍光ランプ用材料として実用化されている。また、Euイオンを還元して2価のEuイオンとしたものは、材料により様々な蛍光を示すことから、X線増感紙用、高演色蛍光ランプ用材料として実用化されている。また、Tbイオンは緑色の蛍光、Mnイオンは赤色蛍光を示すことからブラウン管用、高演色蛍光ランプ用材料として実用化されている。このように、Tb、Eu、Mnを使用した蛍光体はすでに実用化されているが、これらは一般に適当な担体上に粉末状の蛍光体を塗布したものであり、表面的な発光しか得られない不透明体である。従来、このような2価のEuの蛍光を利用したガラスとしては、特公昭49-99609号公報に開示されたものがあり、3価のEnの蛍光を利用したガラスについては本発明者が既に提案している(特願平6-266759号明細書)。しかし、これらに記載されているガラスでは、発光が弱く、蛍光体が青色ではなく紫色に見えるか、赤色蛍光である。

【0003】

【発明が解決しようとする課題】 Euは、通常3価の状態であり、このままでは紫外線照射により赤色の蛍光を示す。そこで、Euを還元し2価にする必要がある。また、2価のEuは紫外線照射により母体により様々な色の蛍光を示すので、本発明は、強い青色蛍光を呈するフツ燐酸塩蛍光ガラスを提供することを目的とする。また、従来、2価のEuの青色、Tbの緑色、MnやSmの赤色の蛍光剤をガラス中で混ぜて、白色に発光させるガラスはなく、通常、蛍光体を複数含むと蛍光強度が低下してしまう。そこで、本発明は、ガラス中に2価のEu青色とTbの緑色、Mn又はSmの赤色を含み、これらの三原色の組み合わせで強い白色蛍光を呈するフツ燐酸塩蛍光ガラスを提供することを他の目的とする。

【0004】

【課題を解決するための手段】 以下に本発明を特定するための事項を要約して示す。

(1) 紫外線励起により可視域に蛍光を呈するガラス材料において、上記ガラス材料の構成成分として、少なくとも、リン(P)、酸素(O)及びフッ素(F)を含み、蛍光材として2価のユウロピウム、テルビウム及び(サマリウム+マンガン)からなる群から選ばれる少なくとも1種(ただし2価のユウロピウムは必須的に含み、テルビウムを含むときはサマリウムとマンガンは少なくとも1種を必須的に含む)を含むことを特徴とする可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス。

【0005】 (2) 構成成分が、モル%表示で、P 1~15%、Al 1~18%、Mg 0~12%、Ca 0~18%、Sr 0.5~21%、Ba 0~28%、Zn 0~3.5%、Eu 0.001~0.8

%, Ln 0~6.5%, (但しLnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tb、Tmより選ばれる一種以上の原子)、Ce 0~0.2%, R 0~10%、

(但しRは、Li、Na、Kより選ばれる一種以上の原子)、O 4~55%、F 15~70%、Cl 0~12%であり、青色蛍光を呈することを特徴とする上記(1)に記載の可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス。

【0006】(3)構成成分が、モル%表示で、P 1~15%、Al 1~18%、Mg 0~12%、Ca 0~18%、Sr 1~21%、Ba 0~28%、Zn 0~3.5%、Eu 0.01~0.8%、Tb 0.2~4%、Sm 0~3%、Mn 0~1%、(但しSm、Mnは一種以上含む)、Ln 0~4%、(但しLnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tmより選ばれる一種以上の原子)、Ce 0~0.2%、R 0~3%、(但しRは、Li、Na、Kより選ばれる一種以上の原子)、O 4~55%、F 15~70%、Cl 0~10%であり、白色蛍光を呈することを特徴とする上記(1)に記載の可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス。

【0007】本発明により、上記したような可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス、特に2価のEuを含むフツ燐酸塩蛍光ガラスによって紫外線照射により強い青色の蛍光を呈する蛍光材料を得、2価のEuとTb、Mn又はSmを含むフツ燐酸塩蛍光ガラスによって紫外線照射により強い白色の蛍光を呈する蛍光材料が得られた。

【0008】

【発明の実施の形態】このフツ燐酸塩蛍光ガラスの各成分範囲を上記の様に限定した理由は次の通りである。Pはガラス形成成分であり、上記範囲より少ないとガラス形成が困難となる。また、上記範囲を超えると耐水性が低下する。一般的には1~15%とするが、上記(2)の発明では、1~13%が好ましく、上記(3)では1~12%が好ましい。Alはガラスの粘性を高め結晶化を抑える成分であるが、上記範囲を超えると溶解性が悪くなり、ガラスが不安定となる。一般的には1~18%とするが上記(2)の発明では、2~12%が好ましく、上記(3)では3~10%が好ましい。

【0009】Mg、Ca、Sr、Ba、Znはガラスの溶解性を向上させる成分であり、一般的にはMg 0~12%、Ca 0~18%、Sr 0.5~21%、Ba 0~28%、Zn 0~3.5%とするがこれらの範囲を超えるとガラスが不安定となり結晶化し易くなる。上記(2)の発明では、Mg 0~6%、Ca 0~11%、Sr 1.5~12%、Ba 0~17%、Zn 0~2%が好ましく、上記(3)の発明では、Mg 0~6%、Ca 0~11%、Sr 1.5~12%、Ba 0~17%、Zn 0~2%とするのが好ましい。R(但しRは、Li、Na、Kより選ばれる一種以上の原子)は、ガラス融液の熔融温度を低下させる働き

をするが、上記範囲を超えると耐水性が低下し、失透傾向が大きくなりガラスが不安定となる。一般的な範囲は0~10%であるが、好ましくは、0~3%である。

【0010】Euは紫外線励起によって可視光に蛍光を呈する重要な成分であるが、特に還元することによって青色の蛍光を呈する重要な成分である。一般的範囲は、0.001~0.8%であるが、この範囲より少ないと十分な蛍光が得られず、またこの範囲を超えると濃度消失により蛍光強度が低下する。上記(2)の発明ではEuの好ましい範囲は0.001~0.2%であり、上記(3)では0.01~0.4%である。Tbは紫外線励起により緑色の蛍光を呈する重要な成分であるが、上記範囲より多くなるとガラスが得られにくくなる。好ましくは0.2~3.5%である。Smは、紫外線励起により赤色の蛍光を呈する重要な成分であるが、上記範囲より多くなるとガラスに着色が強くなる。好ましくは0~2.7%である。Mnは、紫外線励起により赤色の蛍光を呈する重要な成分であるが、上記範囲より多くなると蛍光が弱くなる。好ましくは0~0.6%である。

【0011】上記(2)の発明において、Ln(但しLnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tb、Tmより選ばれる一種以上の原子)は、ガラスの粘性を高め結晶化を抑える成分であるが、上記の範囲を超えるとその効果が弱くなる。好ましくは、0~4%である。上記(3)の発明において、Ln(但しLnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tb、Tmより選ばれる一種以上の原子)は、ガラスの粘性を高め結晶化を抑える成分であるが、上記の範囲を超えるとその効果が弱くなる。好ましくは、0~3%である。Ceは、蛍光剤の増感剤として働く成分であるが、上記範囲を超えるとその効果が弱くなる。FとOは、ガラス形成成分であり、上記の範囲より少ない、あるいは上記の範囲を超えるとガラスが得られにくくなる。Fの好ましい範囲は、上記(2)で15~70%、上記(3)で25~65%である。Oの好ましい範囲は、上記(2)で4~55%、上記(3)で6~40%である。Clは、2価のEuの蛍光を強くする成分で、多いほど蛍光が強くなるがガラスが不安定となる。上記(2)の発明で、好ましい範囲は、0~12%、上記(3)の発明では、好ましい範囲は0~6%である。

【0012】本発明の白色蛍光を呈するフツ燐酸塩蛍光ガラスを製造するに当たっては、リン酸アルミニウム、フッ化ストロンチウム、フッ化バリウム、酸化ユウロビウム等の相当する原料化合物を目的組成物の割合に応じて調合し、水素や一酸化炭素などの還元雰囲気中、又は還元剤としてガラス組成に影響のないアルミニウム、亜鉛、カルシウム、マグネシウムなどの金属粉末を添加して窒素雰囲気中、900~1300℃の温度で1~2時間熔融し、次いで黒鉛型に流し出して成形することにより該蛍光ガラスを調製する。

【0013】以下に本発明の好ましい実施態様を要約して示す。

(1) ガラスを構成する原子をモル%で表示して下記の表1の組成を有し青色蛍光を呈する前記(1)に記載の可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス：

【0014】

【表1】

表 1

P	1 ~ 13
Al	2 ~ 12
Mg	0 ~ 6
Ca	0 ~ 11
Sr	1.5 ~ 12
Ba	0 ~ 17
Zn	0 ~ 2
R	0 ~ 3.2
Eu	0.001 ~ 0.2
Ln	0 ~ 4
Ce	0 ~ 0.2
O	4 ~ 55
F	15 ~ 70
Cl	0 ~ 12

(但し、RはLi、Na、及びKより選ばれる一種以上の原子、Lnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tb、Tmより選ばれる一種以上の原子を夫々表す。)

【0015】(2) ガラスを構成する原子をモル%で表示して下記の表2の組成を有し、青色蛍光を呈する前記(1)に記載の可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス：

【0016】

【表2】

表 - 2

P	1.4 ~ 4.9
Al	8.4 ~ 11.6
Mg	0 ~ 3.6
Ca	0 ~ 11
Sr	4.3 ~ 6.35
Ba	0 ~ 7.2
Eu	0.001 ~ 0.2①
Y	0 ~ 3.3①
La	0 ~ 3.3①
Gd	0 ~ 3.3①
Yb	0 ~ 3.3①
Lu	0 ~ 3.3①
Dy	0 ~ 3.3①
Tb	0 ~ 3.3①
Tm	0 ~ 3.3①
Ce	0 ~ 0.2
O	4.3 ~ 17.5
F	47 ~ 66
Cl	0 ~ 12

(但し、①の含量=0.001~3.3%)

【0017】(3) ガラスを構成する原子をモル%で表示して下記の表3の組成を有し、白色蛍光を呈する前記(1)に記載の可視蛍光フツ燐酸塩蛍光ガラス：

【0018】

【表3】

7

表-3

P	1 ~ 12
Al	3 ~ 10
Mg	0 ~ 6
Ca	0 ~ 11
Sr	1.5 ~ 12
Ba	0 ~ 17
Zn	0 ~ 2
R	0 ~ 3
Mn	0 ~ 0.6①
Sm	0 ~ 2.7①
Tb	0.2 ~ 3.5
Eu	0.01 ~ 0.4
Ln	0 ~ 3
Ce	0 ~ 0.2
O	6 ~ 40
F	25 ~ 65
Cl	0 ~ 6

(但し、RはLi、Na、及びKより選ばれる一種以上の原子、Lnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tb、Tmより選ばれる一種以上の原子、①のSmとMnはどちらか一方又は両方を含む。)

【0019】(4) ガラスを構成する原子をモル%で表示して下記の表4の組成を有する前記(1)に記載の白色蛍光を呈するフッ素リン酸塩蛍光ガラス：

【0020】

【表4】

8

表-4

P	1 ~ 11
Al	3 ~ 10
Mg	0 ~ 3
Ca	0 ~ 11
Sr	1.5 ~ 7
Ba	0 ~ 9
Zn	0 ~ 1
R	0 ~ 1
Mn	0 ~ 0.6①
Sm	0 ~ 2.7①
Tb	0.2 ~ 3.5
Eu	0.01 ~ 0.4
Ln	0 ~ 3
Ce	0 ~ 0.2
O	6 ~ 40
F	25 ~ 65
Cl	0 ~ 6

(但し、RはLi、Na、及びKより選ばれる一種以上の原子、Lnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tb、Tmより選ばれる一種以上の原子、①のSmとMnはどちらか一方又は両方を含む。)

【0021】

【実施例】以下本発明を実施例により更に詳細に説明するが限定を意図するものではない。

30 (実施例1) 表5に示した化合物を出発原料とし、No. 1の様な重量割合に調合した原料を、900℃～1300℃で熔融し、黒鉛型に流し出して成形することにより、安定にガラスが得られた。このように調製したガラスの365nmの紫外光で励起したときの蛍光スペクトルを図1に示した。図1中の、410nmの発光は2価のEuイオンによるもので、肉眼では青色として観察された。

40 【0022】(実施例2～23) 表5のNo. 2～23の重量割合に調合した原料(原子のモル%表示を表6に示す)を実施例1と同様の方法で熔融することによって安定にガラスを得た。実施例2～23で得られたガラスも、365nmの紫外光で励起することによって実施例1と類似のスペクトルが得られ青色の蛍光を呈していた。

【0023】

【表5】

表-5

(g)

No.	1	2	3	4	5	6	7
$\text{Al}(\text{PO}_3)_3$	2.7	3.0	3.0	3.0	2.6	2.6	5.0
$\text{Ba}(\text{PO}_3)_2$	2.7	3.0	3.0	3.0	2.6	2.6	5.0
AlF_3	24.7	26.9	26.8	26.8	23	23.3	31.7
MgF_2	3.7	7.7	7.7	7.7	3.4	3.5	5.5
CaF_2	17.7	19.2	19.1	19.1	11.8	13.3	17.5
SrF_2	25.5	27.6	27.6	27.6	20.5	21.9	21.6
BaF_2					14.9	7.6	11.9
BaCl_2	22.8	12.3	12.3	12.3	21.2	25.1	
Al	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	
Zn							0.08
Eu_2O_3	0.2	0.2	0.2	0.2	0.1	0.2	0.3
Y_2O_3							
La_2O_3							
Gd_2O_3							
Yb_2O_3				0.4			
Dy_2O_3							
Tm_2O_3							
Tb_2O_3			0.2				
CeO_2		0.1	0.1				
LiF							
NaF							1.0
KF							

表-5 (続き)

(g)

No.	8	9	10	11	12	13	14
Al(P ₂ O ₅) ₃	12.0	11.8	25.6	11.8	11.7	12	12
Ba(P ₂ O ₅) ₂	1.0	1.0		1.0	1.0	1.0	1.0
AlF ₃	18.1	17.8		17.8	17.5	18.0	18.0
MgF ₂	3.8	3.8		3.7	3.6	3.7	3.7
CaF ₂	10.0	9.9		6.9	6.8	7.0	7.0
SrF ₂	20.0	19.8	20.3	19.7	19.5	20.0	19.9
BaF ₂	25.0	17.9	43.3	21.0	14.2	27.9	27.9
BaCl ₂		8.1		7.9	15.5		
Al	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01
Zn							
Eu ₂ O ₃	0.3	0.3	0.2	0.3	0.3	0.3	0.3
Y ₂ O ₃							
La ₂ O ₃			10.5				
Gd ₂ O ₃	9.5	9.4		9.8	9.7	8.3	8.3
Yb ₂ O ₃							
Dy ₂ O ₃							1.7
Tm ₂ O ₃						1.8	
Tb ₂ O ₃							
CeO ₂							
LiF							
NaF	0.2	0.2		0.2	0.2	0.2	0.2
KF							

表-5 (続) (g)

No.	15	16	17	18	19	20	21	22	23
$\text{Al}(\text{PO}_3)_3$	28.9	28.6	28.4	28.3	28.0	26.3	12.4	28.2	8.4
$\text{Ba}(\text{PO}_3)_2$							1.0		
AlF_3							18.7		28.4
MgF_2				3.7			3.9		3.3
CaF_2					4.6		7.3		33.0
SrF_2	22.9	22.7	22.5	22.5	22.2	20.9	20.7	22.3	26.6
BaF_2	42.7	42.3	41.9	41.8	41.4	38.8	29.0	41.6	
BaCl_2						12.9			
Al							0.01		
Zn	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1		0.2	
Eu_2O_3	1.1	1.1	1.1	1.0	1.0	1.0	0.3	2.1	0.4
Y_2O_3							6.4		
La_2O_3									
Gd_2O_3	2.6	2.6	2.6	2.6	2.6				
Yb_2O_3									
Dy_2O_3									
Tm_2O_3								2.3	
Tb_2O_3									
CeO_2									
LiF	1.6								
NaF		2.5					0.2		
KF			3.5					3.3	

【0026】

【表8】

表-6

(モル%)

No.	1	2	3	4	5	6	7
P	1.6	1.6	1.6	1.6	1.6	1.6	2.5
Al	9.6	9.6	9.6	9.6	9.6	9.6	10.9
Mg	1.8	3.6	3.6	3.6	1.8	1.8	2.4
Ca	7.1	7.1	7.1	7.1	5.1	5.7	6.2
Sr	6.4	6.4	6.4	6.3	5.5	5.8	4.7
Ba	3.7	2.0	2.0	2.0	6.6	5.7	2.4
Zn							0.01
Li							
Na							0.7
K							
Eu	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.03
Y							
La							
Gd							
Yb				0.06			
Dy							
Tm							
Tb			0.03				
Ce		0.01	0.01				
O	4.7	4.8	4.8	4.8	4.7	4.7	7.6
F	58.3	61.7	61.6	61.6	58.3	57.1	62.5
Cl	6.9	3.4	3.4	3.4	6.9	8.0	

表-6 (続き)

(モル%)

No.	8	9	10	11	12	13	14
P	4.6	4.6	11.0	4.7	4.7	4.7	4.7
Al	8.4	8.6	3.7	8.6	8.6	8.6	8.6
Mg	2.0	2.0		2.0	2.0	2.0	2.0
Ca	4.1	4.1		3.0	3.0	3.0	3.0
Sr	5.1	5.1	6.1	5.2	5.2	5.2	5.2
Ba	4.7	4.7	9.3	5.4	5.4	5.4	5.4
Zn							
Li							
Na	0.2	0.2		0.2	0.2	0.2	0.2
K							
Eu	0.03	0.03	0.02	0.03	0.03	0.03	0.03
Y							
La			2.4				
Gd	1.7	1.7		1.8	1.8	1.5	1.5
Yb							
Dy							0.3
Tm						0.3	
Tb							
Ce							
O	16.5	16.5	36.6	16.9	16.9	16.9	16.9
F	52.6	50.0	30.8	49.7	47.2	52.2	52.2
Cl		2.5		2.5	5.0		

表-6 (続き) (モル%)

No.	15	16	17	18	19	20	21	22	23
P	11.4	11.4	11.4	11.2	11.2	11.3	4.7	11.4	2.5
Al	3.8	3.8	3.8	3.7	3.7	3.8	8.6	3.8	9.7
Mg				2.1			2.0		1.4
Ca					2.1		3.0		1.1
Sr	6.4	6.4	6.4	6.2	6.2	6.3	5.2	6.3	5.5
Ba	8.5	8.5	8.5	8.3	8.3	10.7	5.4	8.5	
Zn	0.06	0.06	0.06	0.06	0.06	0.06		0.1	
Li	2.1								
Na		2.1					0.2		
K			2.1					2.1	
Eu	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.03	0.2	0.6
Y							1.8		
La									
Gd	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5				
Yb									
Dy									
Tm								0.42	
Tb									
Ce									
O	35.4	35.4	35.4	34.6	34.6	34.1	16.9	35.5	7.5
F	31.8	31.8	31.8	33.2	33.2	29.2	52.2	31.7	62.3
Cl						4.7			

30

【0029】(比較例) 従来公知のガラス組成、すなわち、モル%で、 B_2O_3 75%、 Na_2O 12%、 SrO 4%、 Al_2O_3 4%、 La_2O_3 1%、 Eu_2O_3 0.125%、 Cl 0.1%より計算された重量割合に調合した原料を1100℃で熔融し、黒鉛型に流し出して成形することによりガラスを得た。次に、ここで調製したガラスの365nmの紫外線で励起したときの蛍光スペクトルを測定したところ、実施例1と類似のスペクトルが得られ淡い紫色の蛍光を示した。しかし発光強度は、もっとも大きなピークの410nmで、実施例1の1/10倍であった。

【0030】(実施例24) 表8に示した組成となるように表7に示した化合物を出発原料とし、No. 24の様な重量割合に調合した原料を、水素や一酸化炭素などの還元雰囲気中、又は還元剤としてガラス組成に影響のないアルミニウムや亜鉛などの金属粉末を添加して窒素雰囲気中で、900℃～1300℃の温度で1～2時間熔融し、黒鉛型に流し出して成形することにより、安定にガラスが得られた。このように調製したガラスの365nmの紫外光で励起したとき白色の蛍光を呈し、その

50

蛍光スペクトルを図2に示した。

【0031】(実施例25～30) 表7に示されるNo. 25～30の様な重量割合に調合した原料を実施例24と同様の方法で熔融することによって安定にガラスを得た。実施例25～30で得られたガラスも、365nmの紫外光で励起することによって実施例24と類似のスペクトルが得られ白色の蛍光を呈していた。

【0032】(実施例31) 表8に示した組成となるように表7に示した化合物を出発原料とし、No. 31の様な重量割合に調合した原料を、水素や一酸化炭素などの還元雰囲気中、又は還元剤としてガラス組成に影響のないアルミニウムや亜鉛などの金属粉末を添加して窒素雰囲気中で、900℃～1300℃の温度で1～2時間熔融し、黒鉛型に流し出して成形することにより、安定にガラスが得られた。このように調製したガラスの365nmの紫外光で励起したとき白色の蛍光を呈し、その蛍光スペクトルを図3に示した。

【0033】(実施例32～38) 表7に示されるNo. 32～38の重量割合に調合した原料を実施例31と同様の方法で熔融することによって安定にガラスを得

た。実施例 32～38 で得られたガラスも、365nm の紫外光で励起することによって実施例 31 と類似のスペクトルが得られ白色の蛍光を呈していた。

【0034】

【表 11】

表-7

(g)

No.	24	25	26	27	28	29	30
Al(PO ₃) ₃	7.5	24.9	25.0	25.2	8.2	6.1	13.4
AlF ₃	23.3				27.8	26.1	17.9
MgF ₂	3.6				3.2	3.6	3.3
CaF ₂	19.0				31.5	22.0	7.1
SrF ₂	25.0	20.0	20.1	20.2	26.0	26.8	20.1
BaF ₂		40.0	40.3	39.9		13.6	28.0
BaCl ₂	15.0						
MnO ₂							
Sm ₂ O ₃	0.4	0.2	12.5	0.4	0.7	0.3	1.3
Tb ₂ O ₃	6.0	14.7	1.9	1.0	2.3	1.1	8.3
Eu ₂ O ₃	0.2	0.2	0.2	1.9	0.4	0.3	0.3
Gd ₂ O ₃				10.9			
CeO ₂				0.5			
Zn							
Al		0.01	0.01	0.10	0.03	0.03	0.02
KaF							0.2

【0035】

【表 12】

表-7 (続き)

(g)

No.	31	32	33	34	35	36	37	38
Al(PO ₃) ₃	7.1	9.4	9.4	9.4	25.4	26.8	7.4	8.0
AlF ₃	23.3	23.9	23.9	23.9			24.3	27.1
MgF ₂	3.6	2.8	2.8	2.8			3.8	6.3
CaF ₂	18.9	19.8	19.7	19.7			19.7	30.0
SrF ₂	24.8	22.3	22.3	22.3	20.4	21.5	25.8	6.3
BaF ₂					40.2	42.5	11.0	17.7
BaCl ₂	14.9	14.8	14.8	14.8				
MnO ₂	0.1	0.1	0.2	0.2	0.5	1.5	0.8	0.4
Sm ₂ O ₃								
Tb ₂ O ₃	6.9	6.5	6.5	6.5	13.3	7.2	6.8	3.7
Eu ₂ O ₃	0.3	0.3	0.3	0.3	0.2	0.2	0.3	0.4
Gd ₂ O ₃								
CeO ₂								
Zn	0.1	0.1	0.2					
Al				0.07	0.10	0.30	0.18	0.14
KaF								

【0036】

【表 13】

表-8

(モル%)

No.	24	25	26	27	28	29	30
P	2.6	10.9	10.9	10.9	2.5	2.0	5.0
Al	9.3	3.7	3.7	3.8	9.7	9.7	8.7
Mg	1.8				1.4	1.7	1.7
Ca	7.4				10.7	8.1	3.0
Sr	6.1	6.1	6.1	6.2	5.5	6.2	5.2
Ba	2.2	8.8	8.8	8.7		2.2	5.2
Zn							
Na							0.1
Mn							
Sm	0.07	0.04	2.74	0.08	0.11	0.06	0.25
Tb	1.0	3.1	0.4	0.2	0.3	0.2	1.5
Eu	0.03	0.04	0.04	0.41	0.06	0.06	0.05
Gd				2.3			
Ce				0.1			
O	9.4	37.5	37.5	37.5	8.2	6.5	17.7
F	55.8	29.9	29.9	29.8	61.6	63.3	51.5
Cl	4.4						

【0037】

【表14】

表-8 (続き)

(モル%)

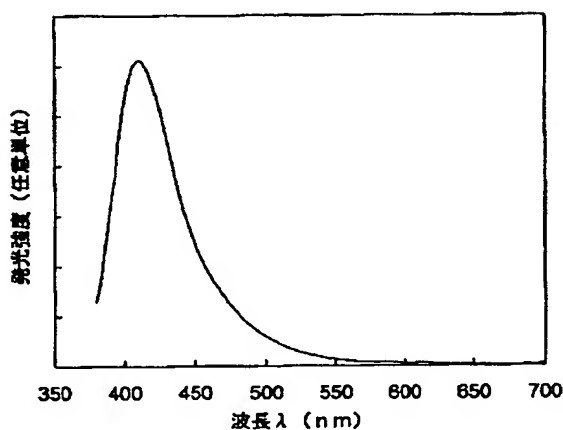
No.	31	32	33	34	35	36	37	38
P	2.5	3.2	3.2	3.2	11.0	11.2	2.5	2.5
Al	9.3	9.6	9.6	9.7	3.8	4.1	9.5	9.8
Mg	1.8	1.3	1.3	1.3			1.8	2.8
Ca	7.4	7.6	7.6	7.6			7.4	10.5
Sr	6.0	5.3	5.3	5.3	6.2	6.3	6.0	1.4
Ba	2.2	2.1	2.1	2.1	8.7	8.9	1.8	2.8
Zn	0.1	0.1	0.1					
Na								
Mn	0.03	0.03	0.05	0.05	0.20	0.62	0.27	0.11
Sm								
Tb	1.2	1.1	1.1	1.1	2.8	1.4	1.1	0.6
Eu	0.05	0.05	0.05	0.05	0.04	0.04	0.05	0.06
Gd								
Ce								
O	9.3	11.3	11.4	11.4	37.5	37.0	9.7	8.6
F	55.9	54.1	54.0	54.0	29.8	30.4	59.8	61.1
Cl	4.4	4.3	4.3	4.3				

【0038】

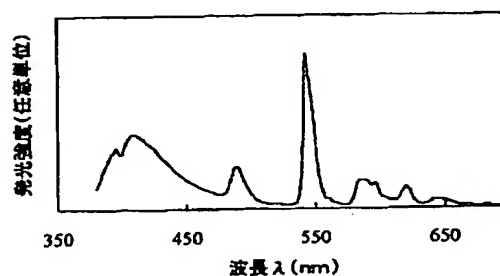
に見えない紫外線を高効率で可視的に観察可能な可視光に変換することができ、エキシマレーザ等のレーザ光の光軸調整等に使用可能である。また、緑や赤色の蛍光ガラスと組み合わせてフルカラーの蛍光表示等への応用が可能な、強い青色蛍光を呈するフツ磷酸塩蛍光ガラス及びLCDのバックライトや表示装置に利用できる、白色の蛍光を呈するフツ磷酸塩蛍光ガラスを工業的に有利に提供することができる。

【図面の簡単な説明】

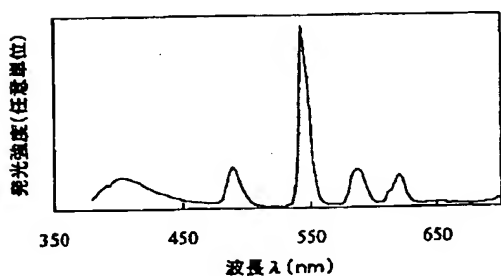
【図1】



【図2】



【図3】



【手続補正書】

【提出日】平成8年11月13日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0011

【補正方法】変更

【補正内容】

【0011】上記(2)の発明において、Ln(但しLnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tb、Tmより選ばれる一種以上の原子)は、ガラスの粘性を高め結晶化を抑える成分であるが、上記の範囲を超えるとそ

【図1】実施例1で調製したガラスの、365nmの紫外線で励起したときの2価のEuイオンの蛍光スペクトルを示すグラフである。

【図2】実施例24で調製したガラスの、365nmの紫外線で励起したときの蛍光スペクトルを示すグラフである。

【図3】実施例31で調製したガラスの、365nmの紫外線で励起したときの蛍光スペクトルを示すグラフである。

の効果が弱くなる。好ましくは、0～4%である。上記(3)の発明において、Ln(但しLnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tmより選ばれる一種以上の原子)は、ガラスの粘性を高め結晶化を抑える成分であるが、上記の範囲を超えるとその効果が弱くなる。好ましくは、0～3%である。Ceは、蛍光剤の増感剤として働く成分であるが、上記範囲を超えるとその効果が弱くなる。FとOは、ガラス形成成分であり、上記の範囲より少ない、あるいは上記の範囲を超えるとガラスが得られにくくなる。Fの好ましい範囲は、上記(2)で1

5～70%、上記(3)で25～65%である。Oの好ましい範囲は、上記(2)で4～55%、上記(3)で6～40%である。Clは、2価のEuの発光を強くする成分で、多いほど発光が強くなるがガラスが不安定となる。上記(2)の発明で、好ましい範囲は、0～12%、上記(3)の発明では、好ましい範囲は0～6%である。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0012

【補正方法】変更

【補正内容】

【0012】本発明の青色又は白色蛍光を呈するフッ燐酸塩蛍光ガラスを製造するに当たっては、リン酸アルミニウム、フッ化ストロンチウム、フッ化バリウム、酸化ユウロピウム等の相当する原料化合物を目的組成物の割合に応じて調合し、水素や一酸化炭素などの還元雰囲気中、又は還元剤としてガラス組成に影響のないアルミニウム、亜鉛、カルシウム、マグネシウムなどの金属粉末を添加して窒素雰囲気中、900～1300℃の温度で1～2時間熔融し、次いで黒鉛型に流し出して成形することにより該蛍光ガラスを調製する。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0018

【補正方法】変更

【補正内容】

【0018】

【表3】

表-3

P	1 ~ 12
Al	3 ~ 10
Mg	0 ~ 6
Ca	0 ~ 11
Sr	1.5 ~ 12
Ba	0 ~ 17
Zn	0 ~ 2
R	0 ~ 3
Mn	0 ~ 0.6①
Sm	0 ~ 2.7①
Tb	0.2 ~ 3.5
Eu	0.01 ~ 0.4
Ln	0 ~ 3
Ce	0 ~ 0.2
O	6 ~ 40
F	25 ~ 65
Cl	0 ~ 6

(但し、RはLi、Na、及びKより選ばれる一種以上の原子、Lnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tmより選ばれる一種以上の原子、①のSmとMnはどちらか一方又は両方を含む。)

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0020

【補正方法】変更

【補正内容】

【0020】

【表4】

表-4

P	1 ~ 11
Al	3 ~ 10
Mg	0 ~ 3
Ca	0 ~ 11
Sr	1, 5 ~ 7
Ba	0 ~ 9
Zn	0 ~ 1
R	0 ~ 1
Mn	0 ~ 0.6①
Sm	0 ~ 2.7①
Tb	0.2 ~ 3.5
Eu	0.01 ~ 0.4
Ln	0 ~ 3
Ce	0 ~ 0.2
O	6 ~ 40
F	25 ~ 65
Cl	0 ~ 6

(但し、RはLi、Na、及びKより選ばれる一種以上の原子、Lnは、Y、La、Gd、Yb、Lu、Dy、Tmより選ばれる一種以上の原子、①のSmとMnはどちらか一方又は両方を含む。)

フロントページの続き

(72)発明者 沢登 成人

埼玉県浦和市針ヶ谷4丁目7番25号 株式
会社住田光学ガラス内

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☒ FADED TEXT OR DRAWING
- ☒ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☒ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.